



訂正箇所		原 文	訂 正 文																																																																
ページ	行																																																																		
90	表 2	<p>▼表2 同位体の相対質量, 存在比と元素の原子量</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>同位体</th> <th>相対質量 (¹²C=12)</th> <th>存在比 (%)</th> <th>元素の 原子量</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>¹H</td> <td>1.008</td> <td>99.989</td> <td rowspan="2">1.008</td> </tr> <tr> <td>²H</td> <td>2.014</td> <td>0.012</td> </tr> <tr> <td>¹²C</td> <td>12</td> <td>98.93</td> <td rowspan="2">12.01</td> </tr> <tr> <td>¹³C</td> <td>13.003</td> <td>1.07</td> </tr> <tr> <td>¹⁶O</td> <td>15.995</td> <td>99.76</td> <td rowspan="3">16.00</td> </tr> <tr> <td>¹⁷O</td> <td>16.999</td> <td>0.04</td> </tr> <tr> <td>¹⁸O</td> <td>17.999</td> <td>0.21</td> </tr> <tr> <td>²³Na</td> <td>22.990</td> <td>100</td> <td>22.99</td> </tr> </tbody> </table> <p>F, Na, Alなどは天然には同位体が存在しないので、原子の相対質量がそのまま元素の原子量となる。</p>	同位体	相対質量 (¹² C=12)	存在比 (%)	元素の 原子量	¹ H	1.008	99.989	1.008	² H	2.014	0.012	¹² C	12	98.93	12.01	¹³ C	13.003	1.07	¹⁶ O	15.995	99.76	16.00	¹⁷ O	16.999	0.04	¹⁸ O	17.999	0.21	²³ Na	22.990	100	22.99	<p>▼表2 同位体の相対質量, 存在比と元素の原子量</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>同位体</th> <th>相対質量 (¹²C=12)</th> <th>存在比 (%)</th> <th>元素の 原子量</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>¹H</td> <td>1.008</td> <td>99.9885</td> <td rowspan="2">1.008</td> </tr> <tr> <td>²H</td> <td>2.014</td> <td>0.0115</td> </tr> <tr> <td>¹²C</td> <td>12</td> <td>98.93</td> <td rowspan="2">12.01</td> </tr> <tr> <td>¹³C</td> <td>13.003</td> <td>1.07</td> </tr> <tr> <td>¹⁶O</td> <td>15.995</td> <td>99.757</td> <td rowspan="3">16.00</td> </tr> <tr> <td>¹⁷O</td> <td>16.999</td> <td>0.038</td> </tr> <tr> <td>¹⁸O</td> <td>17.999</td> <td>0.205</td> </tr> <tr> <td>²³Na</td> <td>22.990</td> <td>100</td> <td>22.99</td> </tr> </tbody> </table> <p>F, Na, Alなどは天然には同位体が存在しないので、原子の相対質量がそのまま元素の原子量となる。</p>	同位体	相対質量 (¹² C=12)	存在比 (%)	元素の 原子量	¹ H	1.008	99.9885	1.008	² H	2.014	0.0115	¹² C	12	98.93	12.01	¹³ C	13.003	1.07	¹⁶ O	15.995	99.757	16.00	¹⁷ O	16.999	0.038	¹⁸ O	17.999	0.205	²³ Na	22.990	100	22.99
同位体	相対質量 (¹² C=12)	存在比 (%)	元素の 原子量																																																																
¹ H	1.008	99.989	1.008																																																																
² H	2.014	0.012																																																																	
¹² C	12	98.93	12.01																																																																
¹³ C	13.003	1.07																																																																	
¹⁶ O	15.995	99.76	16.00																																																																
¹⁷ O	16.999	0.04																																																																	
¹⁸ O	17.999	0.21																																																																	
²³ Na	22.990	100	22.99																																																																
同位体	相対質量 (¹² C=12)	存在比 (%)	元素の 原子量																																																																
¹ H	1.008	99.9885	1.008																																																																
² H	2.014	0.0115																																																																	
¹² C	12	98.93	12.01																																																																
¹³ C	13.003	1.07																																																																	
¹⁶ O	15.995	99.757	16.00																																																																
¹⁷ O	16.999	0.038																																																																	
¹⁸ O	17.999	0.205																																																																	
²³ Na	22.990	100	22.99																																																																

訂正箇所		訂正文
ページ	行	
119	図 14	<p>▲図 14 指示薬の変色のようす ←→は、各指示薬の変色域を示している。</p>
144	下から4行目	<p>ので、Feの腐食は防げる。つまり、めっきの効果はZnがなくなるまで持続す ▲トタン(上)とブリキ(下)ることになる。一方、ブリキでは、イオン化傾向がFe>Snのため、Feが先に酸化されて溶け出すので、Feの腐食はより進行し、めっきの効果はなくなってしまふ。したがって、トタンは屋外の建築材料のように、傷がついてもよいところに使用され、ブリキは缶詰の内壁のように、傷がつきにくいところに使用される。</p>

訂正箇所		原	文
ページ	行		
119	図 14	<p>▲ 図 14 指示薬の変色のようす ←→は、各指示薬の変色域を示している。</p>	
144	下から4行目	<p>ので、Feの腐食は防がれる。つまり、めっきの効果はZnがなくなるまで持 ▲トタン(上)とブリキ(下) 続することになる。一方、ブリキでは、イオン化傾向がFe > Snのため、Feが先に酸化されて溶け出すので、 Feの腐食はより進行し、めっきの効果はなくなってしまう。したがって、トタンは屋外の建築材料のように、 傷がついてもよいところに使用され、ブリキは缶詰の内壁のように、傷がつきにくいところに使用される。</p>	

訂正箇所		原 文	訂 正 文										
ページ	行												
145	表 3	<table border="1"> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td><u>3.66</u></td> </tr> </table>	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	<u>3.66</u>	<table border="1"> <tr> <td>リチウム電池</td> <td>Li</td> <td>LiClO₄</td> <td>MnO₂</td> <td><u>3.0</u></td> </tr> </table>	リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	<u>3.0</u>
リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	<u>3.66</u>									
リチウム電池	Li	LiClO ₄	MnO ₂	<u>3.0</u>									
145	表 3	<p>燃料電池 (リン酸型)</p>	<p>燃料電池 (リン酸形)</p>										
145	図 20	 <p>燃料電池 ホテルや病院、自動車用の動力源として実用化が始まっている。</p>	 <p>燃料電池 都市ガスなどから水素を取り出して発電している。非常用電源として、災害発生時も電気を供給し続けられる。</p>										
184	a	<table border="1"> <tr> <td>試薬</td> <td><u>濃度</u></td> </tr> </table>	試薬	<u>濃度</u>	<table border="1"> <tr> <td>試薬</td> <td><u>およその濃度</u></td> </tr> </table>	試薬	<u>およその濃度</u>						
試薬	<u>濃度</u>												
試薬	<u>およその濃度</u>												